



GUIA DE ESTUDIO Y COMPRESION DEL MEDIO
PRUEBA DE CONOCIMIENTO ACUMULADO
SEPTIMO BASICO - MAYO

Profesor: Miguel Contreras Veliz

01. ¿Cuál era el pensamiento de Demócrito en relación a la estructura de la materia?
02. ¿Cuáles son las características de la materia?
03. ¿Por qué Demócrito pensaba de esa manera?
04. ¿Qué significa la palabra átomo?
05. ¿En qué consiste la electrificación por frotación?
06. ¿Qué significa que un cuerpo se electrifica?
07. ¿Cuáles fueron los aportes de Franklin al estudio de la estructura atómica?
08. ¿Cómo se produce el fenómeno de la repulsión entre dos cuerpos?
09. ¿Cómo se produce el fenómeno de la atracción entre dos cuerpos?
10. ¿Qué es un modelo atómico?
11. ¿En qué consistió el experimento de Thompson en el cual descubrió el electrón?
12. Realiza un esquema del modelo "budín de pasas" de Thompson
13. ¿Por qué Thompson pensaba que su modelo estaba correcto?
14. ¿Cuál fue el aporte de Eugene Goldstein en el estudio de la estructura del átomo?
15. Explica el experimento de Rutherford del cual dedujo el modelo atómico cuántico del átomo.
16. ¿Cuáles son las características de un átomo según Rutherford?
17. ¿Cuáles son las características del núcleo del átomo?
18. ¿Cuáles son las características de la envoltura del átomo?
19. Explica la diferencia entre número atómico y número másico
20. Cuando un átomo está neutro, ¿Cuál es la relación entre protones y electrones?
21. Si un átomo posee $Z=25$ y un $A=52$. ¿Cuál es la cantidad de electrones que posee?
22. Siguiendo la pregunta anterior, ¿Cuál es la cantidad de neutrones que posee?
23. ¿Cuáles son las características de los electrones?
24. ¿Cuáles son las características de los protones?

25. ¿Cuáles son las características de los neutrones?
26. ¿Qué es un ion?
27. ¿Cómo se forman los iones?
28. ¿Cómo se nombra a los iones positivos?
29. ¿Cómo se nombra a los iones negativos?
30. Nombra 10 iones y esquematiza su estructura
31. ¿Cuál es la importancia de los iones en nuestra vida cotidiana?
32. Explica lo que es un enlace químico
33. ¿Qué es una molécula?
34. ¿Cuáles son las características de las moléculas sintéticas?
35. ¿Cuáles son las características de las moléculas orgánicas o naturales?
36. ¿Qué es un polímetro?
37. ¿Qué es un monómero?
38. ¿Cuál es la importancia de las moléculas sintéticas en nuestra vida diaria?
39. ¿Qué es una macromolécula?
40. ¿Cuáles son las características de las proteínas?
41. ¿Cuáles son las características de los carbohidratos o azúcares?
42. ¿Cuáles son las características de los lípidos?
43. ¿Cuál es la función de las proteínas en nuestro organismo?
44. ¿Cuál es la función de los lípidos en nuestro organismo?
45. ¿Cuál es la función de los carbohidratos en nuestro organismo?
46. ¿En qué se diferencia un elemento químico de otro?
47. ¿En qué se diferencia un elemento de una molécula?
48. Nombra 10 moléculas y escribe su fórmula química
49. ¿Cuál es la diferencia entre un elemento y un compuesto?
50. Nombra 10 compuestos y escribe su fórmula química
51. ¿Cuál es la importancia de los compuestos en nuestra vida diaria?
52. ¿Para qué nos sirve la teoría cinética molecular de los gases?
53. ¿Por qué solo es una teoría y no una ley?
54. ¿Qué significa que los gases están compuestos de moléculas?
Explica mediante un ejemplo.
55. ¿Qué significa que los gases estén en constante movimiento?
Explica mediante un ejemplo.
56. ¿Qué significa que las moléculas de los gases estén muy separadas en el medio ambiente?. Explica mediante un ejemplo.
57. ¿Qué significa que la presión que ejerce un gas es mayor dependiendo de la estructura que lo contenga. Explica mediante un ejemplo.

58. ¿Qué significa que los gases aumenten la presión que ejercen al aumentar su temperatura. Explica mediante un ejemplo.
59. Da un ejemplo de la vida diaria en el cual estos planteamientos tengan sentido lógico.
60. Explica en que consiste la fluidez de un gas
61. Explica con un ejemplo la fluidez de un gas
62. Explica en que consiste la difusión de un gas
63. Explica con un ejemplo la difusión de un gas
64. Explica en que consiste la compresión de un gas
65. Explica con un ejemplo la compresión de un gas
66. Explica en que consiste la resistencia de un gas
67. Explica con un ejemplo la resistencia de un gas?
68. ¿Cuáles son las características del estado gaseoso de la materia?
69. ¿Cuáles son las características del estado sólido de la materia?
70. ¿Cuáles son las características del estado líquido de la materia?
71. Dibuja cada uno de los estados de la materia según el modelo corpuscular

Preguntas de conocimiento previo 6° básico

72. ¿Qué es una sustancia pura?
73. Nombra 10 sustancias puras
74. ¿Qué es una mezcla?
75. ¿Cuáles son las mezclas homogéneas?
76. Nombra 10 mezclas homogéneas
77. ¿Cuáles son las mezclas heterogéneas?
78. Nombra 10 mezclas heterogéneas
79. ¿Cuáles son los compuestos inorgánicos?
80. Nombra 5 compuestos inorgánicos
81. ¿Cuáles son los compuestos orgánicos?
82. Nombra 5 compuestos orgánicos